# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2002-327131

(43)Date of publication of application: 15.11.2002

(51)Int.Cl.

B41J 2/01 B41M 5/00 C07D231/38 C07D277/58 C07D401/12 C07D405/12 C07D409/12 C07D417/12 C07D487/04 C09B 31/28 C09B 45/02 C09D 11/00

(21)Application number: 2002-

(71)Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD

005044

(22)Date of filing:

**11.01.2002** (72

(72)Inventor: MIKOSHIBA TAKASHI

MOTOKI MASUSHI SUZUKI MAKOTO DAIMATSU TEI

(30)Priority

Priority number : 2001054764

Priority date: 28.02.2001

Priority country: JP

# (54) NEW COMPOUND, PIGMENT, INK, INK FOR INKJET AND INKJET-RECORDING METHOD

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a compound excellent printing properties and having favorable color tone and a low degree of dependence on paper, excellent in water resistance and image storability such as light resistance, dark heat storability, and ozone resistance and capable of presenting a high-density black color, a new dye containing the compound, an ink and an inkjet printing ink containing the dyes and an inkjet-recording method using the dye.

SOLUTION: This invention relates to the compound represented by general formula (I)

(wherein, A and B each independently represents an univalent heterocyclic group bonded to an azo group by a carbon atom of the univalent heterocyclic group; m and n each independently represents one of 0 and 1; M represents a hydrogen atom and an univalent positive ion, with the proviso that A and B are not each simultaneously 1H-pyrazol-3-yl), the dye comprising the compound, the ink and the inkjet printing ink containing the dyes and the inkjet recording method for carrying out recording by using the ink for inkjet.

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-327131 (P2002-327131A)

(43)公開日 平成14年11月15日(2002.11.15)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FI	テーマコード(参考)
C 0 9 B 31/153		C 0 9 B 31/153	2 C 0 5 6
В41Ј 2/01		B41M 5/00	E 2H086
B41M 5/00		C 0 7 D 231/38	A 4C050
C 0 7 D 231/38		277/58	4 C 0 6 3
277/58		401/12	4 J 0 3 9
·	審査請求	未請求 請求項の数 6 OL	(全 39 頁) 最終頁に続く
(21) 出願番号	特顧2002-5044(P2002-5044)	(71) 出願人 000005201	
		富士写真フイ	ルム株式会社
(22)出願日	平成14年1月11日(2002.1.11)	神奈川県南足	柄市中沼210番地
		(72)発明者 御子柴 尚	
(31)優先権主張番号	特願2001-54764(P2001-54764)	神奈川県南足	柄市中沼210番地 富士写真
(32)優先日	平成13年2月28日(2001.2.28)	フイルム株式	会社内
(33)優先権主張国	日本(JP)	(72)発明者 元木 益司	
		神奈川県南足	樹市中沼210番地 富士写真
		フイルム株式	会社内
		(74)代理人 100079049	
		弁理士 中島	<b>海 (外3名)</b>
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 新規化合物、色素、インク、インクジェット用インク、及びインクジェット記録方法

### (57) 【要約】

【課題】 印字性能に優れ、色調も好ましく、紙依存性が少なく、耐水性に優れ、耐光性、暗熱保存性、耐オゾン性等の画像保存性に関して優れた、高濃度の黒色を呈することが可能な化合物、該化合物を含有してなる新規な色素、該色素を含有してなるインク及びインクジェット用インク、該インクジェット用インクを用いたインクジェット記録方法を提供する。

【解決手段】 下記一般式(I)で表される化合物、該化合物を含有してなる色素、及び該色素を含有してなるインク及びインクジェット用インク、該インクジェット用インクを用いて記録を行うインクジェット記録方法である。下記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A、Bは同時に1Hーピラゾールー3ーイルであることはない。

【化1】

### 一般式(1)

(2)

特徴とするインク。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)で表されることを特徴 とする化合物。

1

#### 【化1】

### 一般式(1)

前記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、 アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。 m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素 原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、 同時に1H-ピラゾール-3-イルであることはない。 【請求項2】 下記一般式(I)で表される化合物を含

### 【化2】

# 一般式(1)

有することを特徴とする色素。

( MO<sub>3</sub>S SO<sub>3</sub>M  $(\parallel -1)$  $(MO_3S)_n$  $(SO_{3}M)_{m}$ 

前記一般式 (II-1) 及び一般式 (II-2) において、  $M^1$ 及び $M^2$ は金属イオンを表す。 $Q^1$ 及び $Q^2$ は、下記一 般式(I)においてAで表されるヘテロ環基を形成する 原子団である。Lは、金属イオンに配位しているリガン ドを表す。 z は、0以上の整数を表し、金属イオンによ 50

って固有の数に決定されるものである。m及びnは、各 々独立に、0又は1を表す。Mは、水素原子又は一価の 陽イオンを表す。Bは、アゾ基に炭素原子で結合する一

前記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、 アソ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。 m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素 原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、 同時に1H-ピラゾールー3-イルであることはない。 【請求項3】 請求項2に記載の色素を含有することを

【請求項4】 請求項2に記載の色素を含有することを 特徴とするインクジェット用インク。

【請求項5】 請求項4に記載のインクジェット用イン クを用いて記録を行うことを特徴とするインクジェット 記録方法。

【請求項6】 下記一般式(II-1)又は一般式(II-2) で表されることを特徴とする化合物。 【化3】

20

価のヘテロ環基を表す。

### 【化4】

(3)

一般式(1)

$$N=N$$
 $N=N$ 
 $N=N$ 

前記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、 アソ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。 m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素 原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、 同時に1H-ピラゾール-3-イルであることはない。

### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、黒色を呈するビス 型アゾ色素の新規化合物、該化合物を含有してなる色 素、該色素を含有してなるインク及びインクジェット用 インク、及び該インクジェット用インクを用いたインク ジェット記録方法に関する。

#### [0002]

【従来の技術】黒色を呈する色素は、文字情報をプリン トする用途のみならず、カラー画像においても墨版とし て用いられる。しかし、ニュートラルな黒色を呈する色 素の開発は技術的に困難な点が多く、多大な研究開発が 行われているものの、まだ十分な性能を有するものは少 ないのが現状である。そのため、複数の多様な色相の色 素を混合して黒色を形成することが行われているが、一 種単独で高濃度のニュートラルな黒色を呈する色素の開 発は、現在において最も強く要望されている技術課題で ある。

【0003】近年、インクジェットプリンターの普及に 伴い、従来にも増して、黒色色素が重要になっている。 インクジェットプリンターにおいては、他方式のピクト リアル専門のプリンターと比較して、文字情報を印刷す る頻度が極めて多い。そのため、インクジェットプリン ターに使用される黒色色素としては、画像情報の黒画像 部分に使用される場合と、文字情報部分に使用される場 合の双方において、要求される性能を満たさなければな らないという問題がある。

【0004】前記黒色色素に要求される性能としては、 高濃度でニュートラルな黒色を呈すること、インク化適 性及びインク安定性に優れること、画像堅牢性(光、 熱、大気中の湿気、薬品、大気、大気中の各種のガス、 水、摩擦に対する堅牢性)が高いこと、印刷される媒体 (紙) による色相変化が少ないこと、受像紙中での染着 性に優れること、合成が容易でありコストが安価である こと、人畜に無害であること等が挙げられる。

【0005】従来、黒色色素としてビス型アゾ色素が提 案されているが、本発明に係る一般式 (I) のA及びB 50 各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ

に対応する部分構造が、ともにヘテロ環であるものは、 一部の例外を除いてこれまで知られていなかった。公知 のビスアソ型の黒色色素は、濃度が低く(色素の基礎物 性値である分子吸光係数が低いことに起因する)、色相 がニュートラルな黒(吸収波形がブロードであり、可視 域の光を満遍なく吸収する)でなく、また画像堅牢性に 劣る等の問題がある。また、一部の黒色色素において は、分子内に有害なクロムイオンを有する構造を持つも のがあり、人畜に対する安全性において問題がある。

#### [0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記従来に おける問題を解決し、以下の目的を達成することを課題 とする。即ち、本発明は、高濃度でニュートラルな、色 味のない黒色を呈し、色素、インク、及びインクジェッ ト用インクに要求される各種性能を満足し、安価、かつ 合成が容易である新規な化合物を提供することを目的と する。また、印字性能が優れているとともに、色調も好 ましく、紙依存性が少なく、滲みも発生せず耐水性に優 れ、耐光性、暗熱保存性、及び耐オゾン性等の画像保存 性に優れた、高濃度の黒色を呈することが可能な、前記 化合物を含有してなる新規な色素、ならびに該色素を含 有してなるインク及びインクジェット用インクを提供す ることを目的とする。さらに、前記インクジェット用イ ンクを用いることにより、優れた画像性能を有する黒色 画像を与えるインクジェット記録方法を提供することを 目的とする。

# [0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、従来知ら れていない新規な構造であるヘテロ環構造を有するビス 型アゾ色素について鋭意検討を行ったところ、黒色色素 として優れた性能を示す新規な化合物、該化合物を含有 してなる色素、及び該色素を含有してなるインク及びイ ンクジェット用インク、ならびに該インクジェット用イ ンクを用いたインクジェット記録方法を見出し、本発明 を完成するに至った。従って、前記課題を解決する手段 は以下の通りである。

<1> 下記一般式(I)で表されることを特徴とする 化合物である。

[0008]

### 【化5】

# 一般式(1)

【0009】前記一般式(I)において、A及びBは、

(4)

環基を表す。m及びnは、各々独立に、O又は1を表す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、同時に1H-ピラゾール-3-イルであることはない。

【0010】<2> 下記一般式(I)で表される化合物を含有することを特徴とする色素である。

[0011]

【化6】

一般式(1)

【0012】前記一般式 (I) において、A及びBは、\*

す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、同時に1H-ピラゾール-3-イルであることはない。

【0013】<3> 前記<2>に記載の色素を含有することを特徴とするインクである。

<4> 前記<2>に記載の色素を含有することを特徴とするインクジェット用インクである。

10 < 5 > . 前記 < 4 > に記載のインクジェット用インクを 用いて記録を行うことを特徴とするインクジェット記録 方法である。

【0014】<5> 下記一般式(II-1)又は一般式(II-2)で表されることを特徴とする化合物である。 【0015】

【化7】

$$\begin{pmatrix} (L) & z \\ N & M \\ N & M \end{pmatrix}$$

$$N = N - B$$

$$(MO_3S)_n \quad (SO_3M)_m$$

$$\begin{pmatrix} \begin{pmatrix} L \\ z \end{pmatrix} \\ M^2 \\ N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 1 \\ N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix}$$

【0016】前記一般式(II-1)及び一般式(II-2)において、 $M^1$ 及び $M^2$ は金属イオンを表す。 $Q^1$ 及び $Q^2$ は、下記一般式(I)においてAで表されるヘテロ環基を形成する原子団である。Lは、金属イオンに配位しているリガンドを表す。Zは、0以上の整数を表し、金属イオンによって固有の数に決定されるものである。M及びRは、各々独立に、Q又はR1を表す。M1な、水素原子又は一価の陽イオンを表す。R1は、Z2を表す。R3を表す。R4を表す。R5ので結合する一価のヘテロ環基を表す。

[0017]

【化8】

一般式(1)

$$A$$
 $N=N$ 
 $N=N$ 

【0018】前記一般式(1)において、A及びBは、各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、同時に1H-ピラゾールー3ーイルであることはない。

[0019]

・ 【発明の実施の形態】本発明の新規化合物、色素、イン

(5)

ク、インクジェット用インク、及びインクジェット記録 方法について詳細に説明する。ここではまず、本発明の 新規化合物について説明する。

【0020】 (新規化合物) 本発明の新規化合物は、下 記一般式(I)で表されることを特徴とする。

<一般式(I)で表される化合物>

[0021]

【化9】

一般式(1)

【0022】前記一般式(I)において、A及びBは、 各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ 環基を表す。ただし、A及びBは、同時に1H-ピラゾ ールー3-イルであることはない。前記Aで表される一 価のヘテロ環基としては、酸素原子、硫黄原子、及び酸 素原子から選択される少なくとも一種のヘテロ原子を環 内に有する、5員又は6員のヘテロ環が好ましい。その 中でも、ジアゾニウム塩の安定性の観点から、芳香族へ テロ環がより好ましく、ヘテロ環の炭素数が2~30の ものがさらに好ましい。前記Aで表される一価のヘテロ 環基は、更に別の環で縮環されていてもよく、縮環され たものの中では、5員又は6員の環が縮環したものが好 ましい。

【0023】前記Aで表される一価のヘテロ環基として 30 は、ジアソ成分から誘導されるものが好ましい。ここ で、ジアゾ成分とは、アミノ基を置換基として有するへ テロ環化合物をジアゾ化合物に変換して、カプラーとジ アゾカップリング反応させて導入できる部分構造のこと であり、アソ色素の分野では頻繁に使用される概念であ る。言い換えれば、ジアゾ化反応が可能であるアミノ置 換されたヘテロ環化合物において、アミノ基を取り去り 一価の基とした置換基のことである。

【0024】一方、前記Bで表される一価のヘテロ環基 としては、酸素原子、硫黄原子、及び酸素原子から選択 される少なくとも一種のヘテロ原子を環内に有する、5 員又は6員のヘテロ環が好ましい。その中でも、芳香族 ヘテロ環がより好ましく、ヘテロ環の炭素数が2~30 のものがさらに好ましい。前記Bで表される一価のヘテ ロ環基は、更に別の環で縮環されていてもよく、縮環さ れたものの中では、5員又は6員の環が縮環したものが

【0025】前記Bで表される一価のヘテロ環基は、カ プラー成分から誘導されるものが好ましい。ここで、カ 与えるカプラー化合物から誘導される部分構造である。 アゾ色素の分野では頻繁に使用される概念である。

【0026】前記一般式(I)において、前記A及びB で表されるヘテロ環基は、更に置換基を有していてもよ く、その場合の置換基としては、以下に挙げるものが好 ましい。例えば、ハロゲン原子、アルキル基(シクロア ルキル基、ビシクロアルキル基を含む)、アルケニル基 (シクロアルケニル基、ビシクロアルケニル基を含 む)、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ 10 基、ヒドロキシル基、ニトロ基、カルボキシル基、アル コキシ基、アリールオキシ基、シリルオキシ基、ヘテロ 環オキシ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、 アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボ ニルオキシ基、アミノ基(アニリノ基を含む)、アシル アミノ基、アミノカルボニルアミノ基、アルコキシカル ボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、 スルファモイルアミノ基、アルキル及びアリールスルホ ニルアミノ基、メルカプト基、アルキルチオ基、アリー ルチオ基、ヘテロ環チオ基、スルファモイル基、スルホ 基、アルキル及びアリールスルフィニル基、アルキル及 びアリールスルホニル基、アシル基、アリールオキシカ ルボニル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル

【0027】前記ハロゲン原子としては、例えば、塩素 原子、臭素原子、ヨウ素原子が好ましい。

ィニルアミノ基、シリル基などが挙げられる。

基、アリール及びヘテロ環アゾ基、イミド基、ホスフィ

ノ基、ホスフィニル基、ホスフィニルオキシ基、ホスフ

【0028】前記アルキル基としては、直鎖状、分岐状 若しくは環状の置換又は無置換のアルキル基が挙げら れ、アルキル基以外に、シクロアルキル基、ビシクロア ルキル基、環構造が多いトリシクロ構造などが含まれ る。

【0029】前記アルキル基の中でも、炭素数1~30 のアルキル基(例えば、メチル基、エチル基、n-プロ ピル基、イソプロピル基、tーブチル基、nーオクチル 基、エイコシル基、2-クロロエチル基、2-シアノエ チル基、2一エチルヘキシル基)が好ましい。前記シク ロアルキル基の中でも、炭素数3~30の置換又は無置 換のシクロアルキル基(例えば、シクロヘキシル基、シ 40 クロペンチル基、4-n-ドデシルシクロヘキシル基) が好ましい。前記ビシクロアルキル基の中でも、炭素数 5~30の置換又は無置換のビシクロアルキル基、つま り炭素数5~30のビシクロアルカンから水素原子を一 個取り去った一価の基(例えば、ビシクロ[1,2, 2] ヘプタン-2-イル、ビシクロ[2, 2, 2] オク タン-3-イル基)が好ましい。以下に説明する置換基 中のアルキル基(例えば、アルキルチオ基のアルキル 基) もこのような概念のアルキル基を表す。

【0030】前記アルケニル基としては、直鎖状、分岐 プラー成分とは、ジアソニウム塩と反応してアゾ色素を 50 状若しくは環状の置換又は無置換のアルケニル基が挙げ

られ、アルケニル基以外に、シクロアルケニル基、ビシ クロアルケニル基が含まれる。

【0031】前記アルケニル基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換のアルケニル基(例えば、ビニル基、アリル基、プレニル基、ゲラニル基、オレイル基)が好ましい。前記シクロアルケニル基の中でも、炭素数3~30の置換又は無置換のシクロアルケニル基、つまり去った一価の基(例えば、2ーシクロペンテンー1ーイル、2ーシクロヘキセンー1ーイル基)が好ましい。前記ビシクロアルケニル基の中でも、置換又は無置換のビシクロアルケニル基が挙げられ、炭素数5~30の置換又は無置換のビシクロアルケニル基、つまり二重結合を一個持つビシクロアルケンの水素原子を一個取り去った一個の基(例えば、ビシクロ[2,2,1]ペプトー2ーエンー1ーイル基、ビシクロ[2,2,2]オクトー2ーエンー4ーイル基)が好ましい。

【0032】前記アルキニル基の中でも、炭素数2~3 0の置換又は無置換のアルキニル基が好ましく、例え ば、エチニル基、プロパルギル基、トリメチルシリルエ 20 チニル基、などが好ましい。

【0033】前記アリール基の中でも、炭素数6~30の置換又は無置換のアリール基が好ましく、例えば、フェニル基、pートリル基、ナフチル基、mークロロフェニル基、oーへキサデカノイルアミノフェニル基、などが好ましい。

【0034】前記へテロ環基の中でも、5員若しくは6 員の置換若しくは無置換の芳香族又は非芳香族のヘテロ 環化合物から一個の水素原子を取り除いた一価の基が好 ましく、炭素数3~30の5員若しくは6員の芳香族の ヘテロ環基がより好ましく、例えば、2ーフリル基、2 ーチエニル基、2ーピリミジニル基、2ーベンゾチアゾ リル基、などが特に好ましい。

【0035】前記アルコキシ基の中でも、炭素数 $1\sim3$ 0の置換又は無置換のアルコキシ基が好ましく、例えば、メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、t-ブトキシ基、n-オクチルオキシ基、2-メトキシエトキシ基、などがより好ましい。

【0036】前記アリールオキシ基の中でも、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールオキシ基が好ましく、例えば、フェノキシ基、2ーメチルフェノキシ基、4ーtーブチルフェノキシ基、3ーニトロフェノキシ基、2ーテトラデカノイルアミノフェノキシ基、などがより好ましい。

【0037】前記シリルオキシ基の中でも、炭素数3~20のシリルオキシ基が好ましく、例えば、トリメチルシリルオキシ基、tーブチルジメチルシリルオキシ基、などがより好ましい。

【0038】前記へテロ環オキシ基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換のヘテロ環オキシ基が好まし

10

く、例えば、1-フェニルテトラゾール-5-オキシ 基、2-テトラヒドロピラニルオキシ基、などがより好 ましい。

【0039】前記アシルオキシ基の中でも、ホルミルオキシ基、炭素数2~30の置換又は無置換のアルキルカルボニルオキシ基、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールカルボニルオキシ基、などが好ましく、例えば、ホルミルオキシ基、アセチルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ステアロイルオキシ基、ベンゾイルオキシオシステアロイルオキシーのでは、カーメトキシフェニルカルボニルオキシ基、などがより好ましい。

【0040】前記カルバモイルオキシ基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のカルバモイルオキシ基が好ましく、例えば、N, Nージメチルカルバモイルオキシ基、N, Nージエチルカルバモイルオキシ基、モルホリノカルボニルオキシ基、N, Nージーnーオクチルアミノカルボニルオキシ基、Nーnーオクチルカルバモイルオキシ基、などがより好ましい。

【0041】前記アルコキシカルボニルオキシ基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換アルコキシカルボニルオキシ基が好ましく、例えば、メトキシカルボニルオキシ基、エトキシカルボニルオキシ基、tープトキシカルボニルオキシ基、nーオクチルカルボニルオキシ基、などがより好ましい。

【0042】前記アリールオキシカルボニルオキシ基の中でも、炭素数7~30の置換又は無置換のアリールオキシカルボニルオキシ基が好ましく、例えば、フェノキシカルボニルオキシ基、p-メトキシフェノキシカルボニルオキシ基、p-n-ヘキサデシルオキシフェノキシカルボニルオキシ基、などがより好ましい。

【0043】前記アミノ基の中でも、アミノ基以外に、 炭素数1~30の置換又は無置換のアルキルアミノ基、 炭素数6~30の置換又は無置換のアニリノ基、などが 挙げられ、例えば、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチ ルアミノ基、アニリノ基、Nーメチルーアニリノ基、ジ フェニルアミノ基、などが好ましい。

【0044】前記アシルアミノ基の中でも、ホルミルアミノ基、炭素数1~30の置換又は無置換のアルキルカルボニルアミノ基、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールカルボニルアミノ基、などが好ましく、例えば、ホルミルアミノ基、アセチルアミノ基、ピバロイルアミノ基、ラウロイルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、3,4,5ートリーnーオクチルオキシフェニルカルボニルアミノ基、などがより好ましい。

【0045】前記アミノカルボニルアミノ基の中でも、 炭素数1~30の置換又は無置換のアミノカルボニルア ミノが好ましく、例えば、カルバモイルアミノ基、N, N-ジメチルアミノカルボニルアミノ基、N, N-ジエ チルアミノカルボニルアミノ基、モルホリノカルボニル アミノ基、などがより好ましい。

【0046】前記アルコキシカルボニルアミノ基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換アルコキシカルボニルアミノ基が好ましく、例えば、メトキシカルボニルアミノ基、エトキシカルボニルアミノ基、tーブトキシカルボニルアミノ基、Nーメチルーメトキシカルボニルアミノ基、などがより好ましい。

【0047】前記アリールオキシカルボニルアミノ基の中でも、炭素数7~30の置換又は無置換のアリールオキシカルボニルアミノ基が好ましく、例えば、フェノキシカルボニルアミノ基、p-クロロフェノキシカルボニルアミノ基、m-n-オクチルオキシフェノキシカルボニルアミノ基、などがより好ましい。

【0048】前記スルファモイルアミノ基の中でも、炭素数0~30の置換又は無置換のスルファモイルアミノ基が好ましく、例えば、スルファモイルアミノ基、N,N-ジメチルアミノスルホニルアミノ基、N-n-オクチルアミノスルホニルアミノ基、などがより好ましい。

【0049】前記アルキル及びアリールスルホニルアミノ基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のアル 20キルスルホニルアミノ基、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールスルホニルアミノ基、などが好ましく、例えば、メチルスルホニルアミノ基、ブチルスルホニルアミノ基、フェニルスルホニルアミノ基、2,3,5ートリクロロフェニルスルホニルアミノ基、pーメチルフェニルスルホニルアミノ基、などがより好ましい。

【0050】前記アルキルチオ基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のアルキルチオ基が好ましく、例えば、メチルチオ基、エチルチオ基、n-ヘキサデシルチオ基、などがより好ましい。

【0051】前記アリールチオ基としては、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールチオ基が好ましく、例えば、フェニルチオ基、p-クロロフェニルチオ基、m-メトキシフェニルチオ基、などがより好ましい。

【0052】前記へテロ環チオ基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換のヘテロ環チオ基が好ましく、例えば、2-ベンゾチアゾリルチオ基、1-フェニルテトラゾール-5-イルチオ基、などがより好ましい。

【0053】前記スルファモイル基の中でも、炭素数0~30の置換又は無置換のスルファモイル基が好ましく、例えば、N-エチルスルファモイル基、N-(3-ドデシルオキシプロピル)スルファモイル基、N,N-ジメチルスルファモイル基、N-ベンゾイルスルファモイル基、N-(N'-フェニルカルバモイル)スルファモイル基、などがより好ましい。

【0054】前記アルキル及びアリールスルフィニル基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のアルキルスルフィニル基、6~30の置換又は無置換のアリールスルフィニル基、などが好ましく、例えば、メチルスル 50

12

フィニル基、エチルスルフィニル基、フェニルスルフィニル基、p-メチルフェニルスルフィニル基、などがより好ましい。

【0055】前記アルキル及びアリールスルホニル基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のアルキルスルホニル基、6~30の置換又は無置換のアリールスルホニル基、などが好ましく、例えば、メチルスルホニル基、エチルスルホニル基、フェニルスルホニル基、pーメチルフェニルスルホニル基、などがより好ましい。

【0056】前記アシル基の中でも、ホルミル基、炭素数2~30の置換又は無置換のアルキルカルボニル基、炭素数7~30の置換又は無置換のアリールカルボニル基、などが好ましく、例えば、アセチル基、ピバロイル基、2-クロロアセチル基、ステアロイル基、ベンゾイル基、p-n-オクチルオキシフェニルカルボニル基、などがより好ましい。

【0057】前記アリールオキシカルボニル基の中でも、炭素数7~30の置換又は無置換のアリールオキシカルボニル基が好ましく、例えば、フェノキシカルボニル基、ロークロロフェノキシカルボニル基、mーニトロフェノキシカルボニル基、pーtーブチルフェノキシカルボニル基、などがより好ましい。

【0058】前記アルコキシカルボニル基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換アルコキシカルボニル基が好ましく、例えば、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、tーブトキシカルボニル基、nーオクタデシルオキシカルボニル基、などが好ましい。

【0059】前記カルバモイル基の中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のカルバモイルが好ましく、例えば、カルバモイル基、Nーメチルカルバモイル基、N, Nージメチルカルバモイル基、N, Nージーnーオクチルカルバモイル基、Nー(メチルスルホニル)カルバモイル基、などが好ましい。

【0060】前記アリール及びヘテロ環アゾ基の中でも、炭素数6~30の置換又は無置換のアリールアゾ基、炭素数3~30の置換又は無置換のヘテロ環アゾ基、などが好ましく、例えば、フェニルアゾ基、p-クロロフェニルアゾ基、5-エチルチオ-1,3,4-チアジアゾール-2-イルアゾ基、などがより好ましい。

【0061】前記イミド基の中でも、Nースクシンイミド、Nーフタルイミド、などが好ましい。前記ホスフィノ基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換のホスフィノ基が好ましく、例えば、ジメチルホスフィノ基、ジフェニルホスフィノ基、メチルフェノキシホスフィノ基、などがより好ましい。前記ホスフィニル基の中でも、炭素数2~30の置換又は無置換のホスフィニル基が好ましく、例えば、ホスフィニル基、ジオクチルオキシホスフィニル基、ジエトキシホスフィニル基、などが好ましい。

【0062】前記ホスフィニルオキシ基の中でも、炭素

数2~30の置換又は無置換のホスフィニルオキシ基が 好ましく、例えば、ジフェノキシホスフィニルオキシ 基、ジオクチルオキシホスフィニルオキシ基、などがよ り好ましい。前記ホスフィニルアミノ基の中でも、炭素 数2~30の置換又は無置換のホスフィニルアミノ基が 好ましく、例えば、ジメトキシホスフィニルアミノ基、 ジメチルアミノホスフィニルアミノ基、などがより好ま しい。

【0063】前記シリル基の中でも、炭素数3~30の置換又は無置換のシリル基が好ましく、例えば、トリメチルシリル基、tープチルジメチルシリル基、フェニルジメチルシリル基、などがより好ましい。

【0064】前記へテロ環基の置換基の中で、水素原子を有するものについては、該水素原子を取り去り、更に

14

前記置換基で置換されていてもよい。そのような基としては、例えば、アルキルカルボニルアミノスルホニル基、アリールカルボニルアミノスルホニル基、アルキルスルホニルアミノカルボニル基が好ましく、その中でも、メチルスルホニルアミノカルボニル基、pーメチルフェニルスルホニルアミノカルボニル基、アセチルアミノスルホニル基、ベンゾイルアミノスルホニル基がより好ましい。

【0065】前記一般式(I)において、A、Bで表される、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基の 具体例(A-1~25)を以下に示すが、本発明はこれ らに何ら限定されるものではない。

[0066]

【化10】

$$(A-1) \qquad (A-7) \qquad (A-7) \qquad (A-7) \qquad (A-7) \qquad (A-8) \qquad (A-8) \qquad (A-8) \qquad (A-8) \qquad (A-8) \qquad (A-9) \qquad (A-9) \qquad (A-10) \qquad (A-10) \qquad (A-10) \qquad (A-10) \qquad (A-11) \qquad (A-11) \qquad (A-11) \qquad (A-12) \qquad (A-1$$

$$(A-13) \qquad (A-19) \qquad ($$

【0068】前記具体例 $A-1\sim25$ において、 $R^{21}\sim40$   $R^{50}$ は、各 $\alpha$ 独立に、前記へテロ環基の置換基として挙げたものから選択される基を表す。a, p, q, r, s は、 $0\sim4$ の整数を表す。b, c は、 $0\sim6$ の整数を表す。d, e, f, g, t, u は、 $0\sim3$  の整数を表す。h, i, j, k, l, o は、 $0\sim2$  の整数を表す。 $a\simu$  が2以上を表すとき、2 つ以上存在する $R^{21}\sim R^{50}$  で表される置換基は、互いに同一でも異なっていてもよい。また、 $R^{21}\sim R^{50}$ のうち隣接するものについては、互いに結合して環構造を形成していてもよい。形成する

環構造は、ヘテロ環でも炭素環でもよく、飽和環でも不 飽和環でもよい。環員数としては、5又は6が好まし い。

【0069】本発明の前記一般式(I)で表される化合物としては、Aで表されるヘテロ環基が、前記一価のヘテロ環基の好ましい具体例の中でも、下記構造を有する基(A-I)~(A-VII)から選択された基であるのが好ましい。

[0070]

【化12】

【0071】前記Aで表される $\sim$ テロ環基の好ましい具体例(A-I) $\sim$ (A-VII)において、R61、R62、R63、R64、R65、R66 、R67 、R68 、R71 、R72 、R73 、R74 、R75 、R76 、R81 、R82 、R83 、R91 、R92 、R93 、R94 、R95 、及びR96は、各々独立に、水素原子又は置換基を表す。該置換基としては、前記 $\sim$ テロ環基の置換基として挙げたものを例として挙げることができる。

【0072】前記置換基の中でも、R<sup>91</sup>及びR<sup>92</sup>としては、互いに結合して5員又は6員の環構造を形成するものがより好ましく、該環構造として、ベンゼン環を形成するものがさらに好ましい。そのベンゼン環は置換基を有してもよい。該置換基としては、前述のヘテロ環基の置換基の例が好適に挙げられ、その中でも、スルホン酸基(又はその塩)が好ましい。

【0073】前記置換基の中でも、R<sup>93</sup>としては、ニトロ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキル基、アリール基が好ましい。前記置換基の中でも、R<sup>95</sup>、R<sup>96</sup>としては、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、アミノカルボニル基、シアノ基、アルキル基、アリール基が好ましい。前記置換基の中でも、R<sup>94</sup>としては、水素原40

子、アルキル基、アリール基が好ましい。

【0074】前記置換基の中でも、R61、R62、R63、R64、R65、R66、R67、R68、R71、R72、R73、R74、R75、R76としては、各々独立に、水素原子、塩素原子、スルホン酸基、カルボン酸基、アルキル基、アグ基、アルキルスルホニル基、ニトロ基が好ましい。前記置換基の中でも、R81としては、アルキル基、アリール基、シアノ基、カルボン酸基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基が好ましい。

【0075】前記置換基の中でも、R82としては、アルキル基、アリール基、シアノ基、カルボン酸基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基が好ましい。前記置換基の中でも、R83としては、水素原子、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基が好ましい。

【0076】また、本発明の前記一般式(I)で表される化合物としては、Bで表されるヘテロ環が、前記一価のヘテロ環基の好ましい具体例の中でも、下記構造を有する基(B-I)  $\sim$  (B-VII) から選択された基であるのが好ましい。

[0077]

化13]

【0078】前記Bで表されるヘテロ環基の好ましい具体例(B-I)~(B-VII)において、 $R^{101}\sim R^{116}$ は、各々独立に、水素原子又は置換基を表す。また、 $Q^{11}$ 、 $Q^{12}$ 、及び $Q^{13}$ は、両端のN原子とともに、5 員又は6 員のヘテロ環を完成するのに必要な原子団を表す。前記Bで表されるヘテロ環基の好ましい具体例(B-

I) ~ (B-VII) の中でも、下記(B-IA)、(B-IIA)、(B-IIA)、(B-IVA)、(B-VA)、(B-VIA)、(B-VIB)、及び(B-VIIA)で表される構造を有する基がさらに好ましい。 【0079】

【化14】

$$R^{109}$$
 $R^{109}$ 
 $R^{110}$ 
 $R^{111}$ 
 $R^{108}$ 
 $R^{111}$ 

【0080】前記Bで表されるヘテロ環基としてさらに好ましい基の具体例において、R<sup>101</sup>~R<sup>116</sup>、R<sup>121</sup>~R<sup>124</sup>は、水素原子又は置換基を表す。該置換基の例としては、前述のA、Bで表されるヘテロ環に置換可能な置換基で挙げたものを、例として挙げることができる。R<sup>101</sup>、R<sup>102</sup>としては、各々独立に、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基が好ましく、炭素数1~30の無置換アルキル基、炭素数6~30の置換又は無置換のアリール基がより好ましい。その中でも、R<sup>101</sup>としては、炭素数1~30の無置換アルキル基が特に好ましく、R<sup>102</sup>としては、炭素数6~30の置換又は無置換のアリール基が特に好ましい。R<sup>103</sup>としては、ヒドロキシル基、アミノ基が好ましい。

【0081】  $R^{104}$ 、  $R^{105}$ 、 及び $R^{107}$ としては、前記  $R^{102}$ と同様のものが好ましい。  $R^{106}$ としては、ヒドロ 40 キシル基、置換又は無置換のアミノ基が好ましく、アミノ基である場合は、炭素数  $1\sim30$  のアルキル基で置換 されたアミノ基、炭素数  $6\sim30$  のアリール基で置換されたアミノ基がより好ましい。

【0082】R<sup>108</sup>、R<sup>111</sup>としては、ヒドロキシル基、 置換又は無置換のアミノ基が好ましい。R<sup>109</sup>として は、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のア リール基が好ましい。その中でも、炭素数1~22の無 置換アルキル基がより好ましい。R<sup>110</sup>としては、シア ノ基、カルボキシル基、置換又は無置換のアミノカルボ 50 ニル基が好ましく、その中でも、シアノ基が特に好まし

い。

【0083】 $R^{112}$ としては、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基が好ましく、その中でも、炭素数  $1 \sim 8$  の無置換アルキル基が特に好ましい。 $Z^1$ 、 $Z^2$ は、各々独立に、-C ( $R^{126}$ ) =、又は-N=を表す。 $R^{126}$ は、置換又は無置換のアルキル基、又は、置換若しくは無置換のアリール基を表す。その中でも、 $Z^1$ 、 $Z^2$ は、-方が-C ( $R^{126}$ ) =であり、他方が-N=のものが好ましく、 $Z^2$ が-C ( $R^{126}$ ) =であり、 $Z^1$ が-N=のものが特に好ましい。 $R^{126}$ としては、炭素数  $6 \sim 3$ 0の置換アリール基、炭素数  $1 \sim 8$ 0無置換アルキル基が好ましい。

【0084】 $R^{113}$ としては、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基が好ましい。その中でも、炭素数 $1\sim30$ の置換又は無置換のアリール基が好ましく、炭素数 $1\sim80$ の置換アルキル基が特に好ましい。 $R^{114}$ としては、置換又は無置換のアミノ基が好ましい。その中でも、無置換の炭素数 $1\sim30$ のアルキル基で置換されたアミノ基、炭素数 $6\sim30$ の置換又は無置換のアリール基で置換されたアミノ基がより好ましく、炭素数 $1\sim80$ 無置換のアルキル基で置換されたアミノ基がより好ましく、炭素数 $1\sim80$ 無置換のアルキル基で置換されたアミノ基が特に好ましい。

【0085】 $R^{121}$ 、 $R^{122}$ としては、各々独立に、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基が好ましい。その中でも、炭素数  $1\sim30$  の置換又は無置換のアルキル基がより好ましく、炭素数  $1\sim8$  の無置換アルキル基が特に好ましい。また、 $R^{121}$ 及び $R^{122}$ は、互いに同一であることが好ましい。

【0086】R<sup>123</sup>、R<sup>124</sup>としては、各々独立に、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基が好ましい。その中でも、炭素数1~30の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~30のアリール基が好ましく、炭素数1~8の無置換アルキル基、炭素数6~30の置換アリール基が特に好ましい。

【0087】 $R^{115}$ 、 $R^{116}$ としては、各々独立に、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基、シアノ基、置換又は無置換のアルコキシカルボニル基が好ましい。その中でも、 $R^{115}$ としては、シアノ基、炭素数  $1 \sim 30$  の置換又は無置換のアルコキシカルボニル基が好ましく、シアノ基が特に好ましい。 $R^{116}$ としては、炭素数  $1 \sim 30$  の置換又は無置換のアルコキシカルボニル基が好ましく、炭素数  $1 \sim 30$  の無置換アルキル基が特に好ましい。 $Z^3$ 、 $Z^4$ は、各々独立に、一 $Z^3$  に、 $Z^4$ は、各々独立に、一 $Z^3$  に、 $Z^4$ は、置換のアルキル基、置換又は無置換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基を表す。その中でも、 $Z^3$ 、 $Z^4$ としては、一方が一 $Z^3$  であり、他方が $Z^4$ としては、一方がって( $Z^3$  が  $Z^4$ 0 のであり、 $Z^4$ 1 ののであり、 $Z^4$ 2 に、 $Z^3$ 1 ののであり、 $Z^4$ 2 に、 $Z^3$ 2 が  $Z^4$ 3 のの置換アリール。 $Z^4$ 4 に、 $Z^3$ 3 のの置換アリーに、 $Z^4$ 4 に、 $Z^3$ 4 に、 $Z^4$ 5 に、 $Z^4$ 6 に、 $Z^4$ 7 に、 $Z^4$ 8 に、 $Z^4$ 8 に、 $Z^4$ 9 に  $Z^4$ 9 に

26

ール基、炭素数1~8の無置換アルキル基が好ましい。 【0088】前記一般式(I)において、m及びnは、 各々独立に0又は1を表す。その中でも、mが0又は1 であり、nが1であるのが好ましく、mが0であり、n が1であるのがより好ましい。

【0089】前記一般式(1)において、Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。前記一価の陽イオンとしては、アルカリ金属イオン(例えば、ナトリウムイオン、カリウムイオン、リチウムイオン)、アルカリ土類金属イオン(例えば、1/2カルシウムイオン、1/2マグネシウムイオン)、その他の金属イオン(例えば、1/3アルミニウムイオン)、遷移金属イオン(例えば、1/2亜鉛イオン)、有機陽イオン(例えば、テトラアルキルアンモニウムイオン)が好適に挙げられる。その中でも、Mとしてはナトリウムイオン、カリウムイオン、水素原子が好ましい。

【0090】本発明の前記一般式(I)で表される化合物としては、A及びBが、互いに異なるヘテロ環基であることが好ましく、また分子内に1つ以上の、スルホン酸基(又はその塩)が存在することが好ましい。

【0091】本発明の前記一般式(I)で表される化合物は水溶性の色素であり、可視域に2つのブロードな吸収帯を有しているため黒色を呈する。前記2つの吸収帯のうち、一方の吸収帯ピークが $430\sim480$ nmに存在し、他方の吸収帯ピークが、 $550\sim630$ nmに存在するものが好ましく、前記2つの吸収帯のうち、一方の吸収帯ピークが $430\sim460$ nmに存在し、他方の吸収帯ピークが $570\sim600$ nmに存在するものがより好ましく、Aで表されるヘテロ環基とアゾ基で形成される吸収帯ピークが $550\sim630$ nmにあり、Bでおれるペテロ環基とアゾ基(-N=N-)とで形成さられる吸収帯ピークが $430\sim480$ nmにあるものがさらに好ましい。2つの吸収帯の帰属は、対応するモノアゾ色素を合成することにより、確認することができる。

【0092】本発明の前記一般式(I)で表される化合物は、構造によっては金属イオンと配位結合して、いわゆるキレート色素を形成することがある。前記キレートには、種々の公知の金属イオンが用いられる。その中でも、銅イオン、ニッケルイオン、鉄イオン、コバルトイオン、亜鉛イオン、クロムイオン等が好適に用いられる。ただし、前記クロムイオンには毒性がある。そのため、インクジェット用インクのように、人間が直接接触しない用途には、ケロムイオンを使用することができる。クロムキレート色素は、光堅牢性が向上する場合があり、高い堅牢性が要求される場合には、好ましく使用される。従って、毒性と堅牢性等の色素の要求性能の両立の観点から、本発明の化合物においては銅キレートがより好ましい。

【0093】本発明の化合物が、キレート色素として使

(15)

27 次の日井田 (13

用される場合の好ましい構造の具体例 (II-1~2) を \*【0094】 以下に示すが、本発明はこれらに何ら限定されるもので 【化15】 はない。 \*

$$(L)_{z}$$

$$N = N$$

$$(MO_{3}S)_{n} (SO_{3}M)_{m}$$

$$\begin{pmatrix}
A & A & A \\
A$$

【0095】前記好ましい構造の具体例(II-1)及び一般式(II-2)において、 $M^1$ 及び $M^2$ は金属イオンを表す。 $Q^1$ 及び $Q^2$ は、前記一般式(I)においてAで表されるヘテロ環基を形成する原子団である。 L は、金属イオンに配位しているリガンドを表す。 z は、0以上の整数を表し、金属イオンによって固有の数に決定されるものである。m及びn は、各々独立に、0又は1を表

す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。Bは、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。 【0096】以下に、本発明の前記一般式(I)で表される化合物の具体例(例示化合物1~32)を示すが、本発明はこれらに何ら限定されるものではない。

【0097】 【化16】

化合物	Α	В
1	+ SN HO3S	H <sub>3</sub> C * N OH COOH
2	# \SN HO₃S	HOOC * NNOH COOH
3	* Д <sup>S</sup> ,N	HOOC * NH <sub>2</sub>
4	* SN HO₃S	H <sub>3</sub> C * N <sub>N</sub> NH <sub>2</sub> COOH
5	* SN HO <sub>3</sub> S	COOH NO **
6	* SN HO <sub>3</sub> S	* СН3 СООН

[0098]

【化17】

[0099]

	(10)	
33 化合物	A	<i>34</i> B
1 5	HOOC H	т соон
1 6	H N O <sub>2</sub> N 5 *	HOOC- N C2H5
1 7	* ~ S > SCH <sub>3</sub>	MH N N N
1 8	<sup>‡</sup> _к <sup>S</sup> № N- <sup>4</sup> SO <sub>2</sub> CH <sub>9</sub>	NC OOOH
19	NC N *	H <sub>2</sub> C * N NH HOOC CH <sub>3</sub>
2 0	* \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	H <sub>3</sub> C COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> N <sub>N</sub> NH OCCOOH
2 1	* SN HO <sub>3</sub> S	H <sub>3</sub> C COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> * N NH COOH CH <sub>3</sub>
2 2	* S.N HO <sub>3</sub> S	H <sub>3</sub> C * NH HOCC CH <sub>3</sub>
		= - <del>-</del>

[0100]

35 2 3 N H<sub>3</sub>C N SO<sub>3</sub>H N OH N=N OH

2 4 OCCCH<sub>3</sub>

N-Cu

H<sub>3</sub>C

N OH

OH

OH

2 5 OCOCH<sub>3</sub>

N Cu H<sub>3</sub>C N SO<sub>2</sub>H

N NH<sub>2</sub>

HO<sub>3</sub>S

2 7 OCCCH<sub>3</sub>

N O CU H<sub>3</sub>C N O SO<sub>3</sub>H

N O N=N NH<sub>2</sub>

2 8 N N O N N O N N O OH OH

[0101] [化20]

(20)

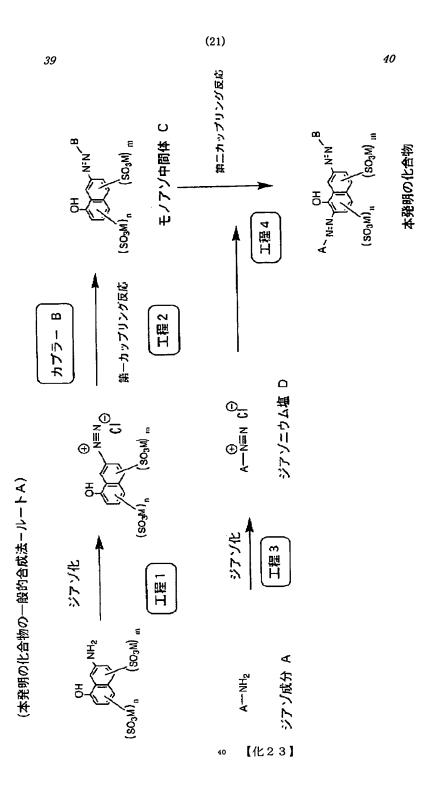
29

【0102】 【化21】

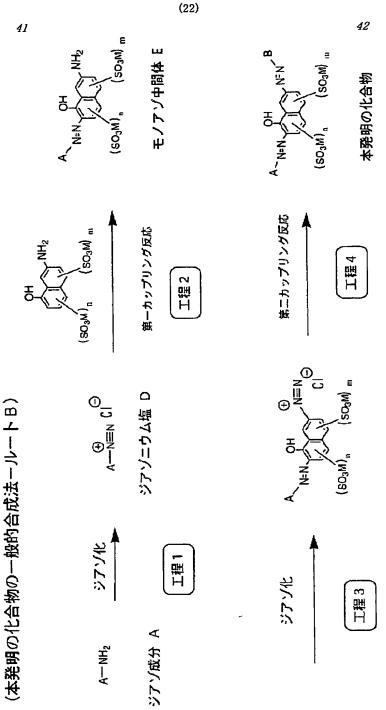
NOH NEN CH<sub>3</sub>
NaO<sub>3</sub>S
HO
N
SO<sub>3</sub>Na

【0103】<一般式(I)で表される化合物の合成法>ここでは、本発明の前記一般式(I)で表される化合物の合成法について説明する。本発明の化合物は、下記ルートA又はルートBで示される方法によって、合成す

ることができる。 【0104】 【化22】



[0105]



【0106】前記ルートAでは、 $\beta$ -ナフチルアミン誘導体のジアゾニウム塩を合成し、カプラー成分Bに対応するカプラーを反応させ、モノアゾ中間体C(カプラー成分Bを有する)を合成し、その後ジアゾ成分Aに対応するジアゾニウム塩を反応させる。一方、前記ルートBでは、ジアゾ成分Aに対応するジアゾニウム塩を $\beta$ -ナフチルアミン誘導体と反応させ、モノアゾ中間体E(ジアゾ成分Aを有する)を合成し、そのモノアゾ中間体をジアゾ化し、カプラー成分Bを与えるカプラーと反応させて本発明の化合物を合成する。

【0107】前記アゾカップリング反応については、

「合成染料の化学」(小西謙三、黒木委宣彦共著、槇書店 昭和38年、東京)に記載されている。

【0108】(色素、着色組成物、インク、及びインクジェット用インク)ここでは、本発明の色素、該色素を含有する着色組成物、インク、及びインクジェット用インクについて説明する。本発明の前記一般式(I)で表される化合物は、その物性から直接染料であるため、セルロースからなる材料を染色することが可能である。また、その他カルボンアミド結合を有する材料にも染色が可能なので、皮革、織物、紙の染色に幅広く用いることができる。その一方で、本発明の色素の代表的な使用法

としては、液体の媒体に溶解してなる着色組成物、イン ク、及びインクジェット用インクが挙げられる。

【0109】本発明の色素は、前記一般式(I)で表される化合物を含有することを特徴とする。本発明の色素を含有する着色組成物は、水もしくは、水に可溶な他の物質を更に含んだ水に、前記一般式(I)で表される化合物を溶解することにより調製される。

【0110】前記着色組成物の調製において、水に可容な他の物質は、本発明の化合物の効果を害しない範囲内で含有される。水に可容な他の物質としては、有機容媒 10(水溶性)、添加剤、殺菌剤、防カビ剤等が挙げられる。

【0111】前記有機溶媒としては、アルコール類、エーテル類、カルボンアミド類、尿素類、エステル、スルホン類、スルホンアミド類、エステル類、ニトリル類が好適に挙げられ、その中でも、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、エチレングリコール、そのモノメチルエーテル、1,2一プロピレングリコール等が好ましい。また、この他、特開平11-349835号に記載されている有機溶媒を用いることも好ましい。これらの有機溶媒は単独で用いてもよいし、二種以上を併用してもよい。

【0112】前記添加剤としては、例えば、粘度調整剤、表面張力調整剤、pH調整剤、消泡剤、乾燥防止剤、浸透促進剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤等が好適に挙げられる。前記粘度調整剤や表面張力調整剤を用いて、イオン濃度を調整することにより、本発明の色素を含有する着色組成物の粘度及び表面張力を最適な範囲に調整することが好ましい。また、水に可溶な他の物質として、前記殺菌剤、防黴剤を用いることができる。

【0113】前記表面張力調整剤としては、ノニオン、カチオン又はアニオン界面活性剤等が、好適に挙げられる。

【0114】前記pH調整剤としては、例えば、水酸化リチウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属の水酸化物、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム等の炭酸塩、酢酸カリウム、ケイ酸ナトリウム、リン酸ニナトリウム等の無機塩基、Nーメチルジエタノールアミン、トリエタノールアミン等の有機塩基等が挙げられる。

【0115】なお、着色組成物のpHとしては、保存安定性を向上させる点で、 $pH6\sim10$ が好ましく、 $pH7\sim10$ がより好ましい。また、着色組成物の表面張力としては、 $25\sim70$  mN/mが好ましく、 $25\sim60$  mN/mがより好ましい。さらに、着色組成物の粘度としては、30 mPa・s以下が好ましく、20 mPa・s以下がより好ましい。

【0116】前記消泡剤としては、フッ素系、シリコーン系化合物やEDTAに代表されるれるキレート剤等も必要に応じて使用することができる。

【0117】前記乾燥防止剤は、インクジェット記録方 50

44

式に用いるノズルのインク噴射口において、本発明の色素を含有する着色組成物をインクジェット用インクに含有させて用いた場合に、インクが乾燥することによる目詰まりを防止する目的で好適に使用される。

【0118】前記乾燥防止剤としては、水より蒸気圧の 低い水溶性有機溶剤が好ましい。該乾燥防止剤の具体例 としては、エチレングリコール、プロピレングリコー ル、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール、 チオジグリコール、ジチオジグリコール、2-メチルー 1、3-プロパンジオール、1、2、6-ヘキサントリ オール、アセチレングリコール誘導体、グリセリン、ト リメチロールプロパン等に代表される多価アルコール 類、エチレングリコールモノメチル(又はエチル)エー テル、ジエチレングリコールモノメチル(又はエチル) エーテル、トリエチレングリコールモノエチル(又はブ チル) エーテル等の多価アルコールの低級アルキルエー テル類、2-ピロリドン、N-メチルー2-ピロリド ン、1、3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、N-エ チルモルホリン等の複素環類、スルホラン、ジメチルス ルホキシド、3-スルホレン等の含硫黄化合物、ジアセ トンアルコール、ジエタノールアミン等の多官能化合 物、尿素誘導体が挙げられる。これらの中でも、グリセ リン、ジエチレングリコール等の多価アルコールがより 好ましい。これらは、1種単独で使用してもよいし、2 種以上を併用してもよい。これらの乾燥防止剤は、前記 着色組成物中に10~50質量%含有することが好まし V.

【0119】前記浸透促進剤は、着色組成物を紙によりよく浸透させる目的で好適に使用される。前記浸透促進剤としては、例えば、エタノール、イソプロパノール、ブタノール,ジ(トリ)エチレングリコールモノブチルエーテル、1,2ーヘキサンジオール等のアルコール類やラウリル硫酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウムやノニオン性界面活性剤等が挙げられる。前記浸透促進剤は、印字の滲み、紙抜け(プリントスルー)等を生じない範囲内で含有され、着色組成物中に5~30質量%程度含有されれば通常十分な効果を発揮する。

【0120】前記紫外線吸収剤は、画像の保存性を向上させる目的で使用され、例えば、特開昭58-185677号公報、同61-190537号公報、特開平2-782号公報、同5-197075号公報、同9-34057号公報等に記載されたベンゾトリアゾール系化合物、特開昭46-2784号公報、特開平5-194483号公報、米国特許第3214463号等に記載されたベンゾフェノン系化合物、特公昭48-30492号公報、同56-21141号公報、特開平10-88106号公報等に記載された桂皮酸系化合物、特開平4-298503号公報、同8-53427号公報、同8-53427号公報、同8-53427号公報、特表平8-501291号公報等に記載されたトリアジン

系化合物、リサーチディスクロージャーNo. 2423 9号に記載された化合物やスチルベン系、ベンズオキサ ゾール系化合物に代表される紫外線を吸収して蛍光を発 する化合物、いわゆる蛍光増白剤等が挙げられる。

【0121】前記酸化防止剤は、画像の保存性を向上さ せる目的で使用され、例えば、各種の有機系及び金属錯 体系の褪色防止剤を使用することができる。前記有機系 の褪色防止剤としては、ハイドロキノン類、アルコキシ フェノール類、ジアルコキシフェノール類、フェノール 類、アニリン類、アミン類、インダン類、クロマン類、 アルコキシアニリン類、複素環類、等が挙げられる。前 記金属錯体系の褪色防止剤としては、ニッケル錯体、亜 鉛錯体、等が挙げられ、具体的には、リサーチディスク ロージャーNo. 17643の第VIIのI~J項、同 No. 15162、同No. 18716の650頁左 欄、同No. 36544の527頁、同No. 3071 05の872頁、同No. 15162に引用された特許 に記載された化合物や、特開昭62-215272号公 報の127頁~137頁に記載された代表的化合物の一 般式及び化合物例に含まれる化合物を使用することがで 20 きる。

【0122】前記防黴剤としては、デヒドロ酢酸ナトリ ウム、安息香酸ナトリウム、ナトリウムピリジンチオン -1-オキシド、p-ヒドロキシ安息香酸エチルエステ ル、1,2-ベンズイソチアゾリン-3-オン及びその 塩等が挙げられる。これらは着色組成物中に0.02~ 1.00質量%使用するのが好ましい。

【0123】本発明の色素を含有する着色組成物には、 黒の色味を微調整するため、種々の色相を有するその他 の色素を混合してもよい。その場合、本発明の化合物以 外に、黄色、マゼンタ色、シアン色、その他の色の色素 を用いることができる。

【0124】本発明の色素を含有する着色組成物におい て、前記一般式(I)で表される化合物は、0.5~2 0質量%の範囲で含有されることが好ましく、3~10 質量%で含有されることがさらに好ましい。

【0125】本発明の色素は、各種分野において使用す ることができるが、インクに用いるのが好ましく、筆記 用水性インク、水性印刷インク、情報記録インク等に好 クとして用いることが、特に好ましい。従って、本発明 のインク及びインクジェット用インクは、本発明の色素 を含有することを特徴とし、本発明のインクジェット用 インクは、後述する本発明のインクジェット記録方法に おいて好適に使用される。

【0126】 (インクジェット記録方法) 次に、本発明 のインクジェット記録方法について説明する。本発明の インクジェット記録方法は、前記色素を含有してなるイ ンクジェット用インクを用いて記録を行うことを特徴と 46

記色素を含有してなるインクジェット用インクを用いて 受像材料に記録を行うが、その際に使用するインクノズ ル等については特に制限はなく、目的に応じて適宜選択 することができる。

【0127】前記受像材料としては、特に制限はなく、 公知の被記録材、例えば、普通紙、樹脂コート紙、イン クジェット専用紙、フィルム、電子写真共用紙、布帛、 ガラス、金属、陶磁器等が挙げられる。前記被記録材の 中でも、インクジェット専用紙が好ましく、例えば、特 開平8-169172号公報、同8-27693号公 報、同2-276670号公報、同7-276789号 公報、同9-323475号公報、特開昭62-238 783号公報、特開平10-153989号公報、同1 0-217473号公報、同10-235995号公 報、同10-337947号公報、同10-21759 7号公報、同10-337947号公報、等に記載され ているものがより好ましい。

【0128】また、本発明のインクジェット記録方法に おいては、前記受像材料の中でも、以下の記録紙及び記 録フィルムが特に好ましい。

【0129】前記記録紙及び記録フィルムは、支持体と 受像層とを積層してなり、必要に応じて、バックコート 層等のその他の層をも積層して成る。なお、受像層をは じめとする各層は、それぞれ1層であってもよいし、2 層以上であってもよい。

【0130】前記支持体としては、LBKP、NBKP 等の化学パルプ、GP、PGW、RMP、TMP、CT MP、CMP、CGP等の機械パルプ、DIP等の古紙 パルプ等からなり、必要に応じて従来の公知の顔料、バ インダー、サイズ剤、定着剤、カチオン剤、紙力増強剤 等を添加混合し、長網抄紙機、円網抄紙機等の各種装置 で製造されたもの等が使用可能であり、また、これらの 他、合成紙、プラスチックフィルムシート等であっても よい。

【0131】前記支持体の厚みとしては、10~250  $\mu$  m程度であり、坪量は $10\sim250$  g/m $^2$ が望まし ٧١,

【0132】前記支持体には、前記受像層を設けてもよ いし、前記バックコート層をさらに設けてもよく、ま 適であり、該色素を含有してなるインクジェット用イン 40 た、デンプン、ポリビニルアルコール等でサイズプレス やアンカーコート層を設けた後に、前記受像層及び前記 バックコート層を設けてもよい。また、前記支持体に は、マシンカレンダー、TGカレンダー、ソフトカレン ダー等のカレンダー装置により平坦化処理を行ってもよ *۱*۱۷

【0133】前記支持体の中でも、両面をポリオレフィ ン(例えば、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリエチレ ンテレフタレート、ポリブテン及びそれらのコポリマー 等)でラミネートした紙、及びプラスチックフイルムが する。本発明のインクジェット記録方法においては、前 50 好ましく用いられる。前記ポリオレフィン中に、白色顔

料 (例えば、酸化チタン、酸化亜鉛等) 又は色味付け染料 (例えば、コバルトブルー、群青、酸化ネオジウム等) を添加することがより好ましい。

【0134】前記受像層には、顔料、水性バインダー、 媒染剤、耐水化剤、耐光性向上剤、界面活性剤、その他 の添加剤が含有される。

【0135】前記顔料としては、白色顔料が好ましく、該白色顔料としては、例えば、炭酸カルシウム、カオリン、タルク、クレー、珪藻土、合成非晶質シリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸カルシウム、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライイ・破酸バリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化チタン、硫酸ガリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化・空船、炭酸亜鉛等の無機白色顔料、スチレン系ピグメント、アクリル系ピグメント、尿素樹脂、メラミン樹脂、等の有機顔料等が好適に挙げられる。これらの白色節料、の中でも、多孔性無機顔料が好ましく、細孔面積が大きい合成非晶質シリカ等がより好ましい。前記合成非晶質シリカは、乾式製造法によって得られる無水珪酸、及び、湿式製造法によって得られる無水珪酸のいずれも使用可能であるが、含水珪酸を使用することが特に好ましい。

【0136】前記水性バインダーとしては、例えば、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体、等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。これらの水性バインダーは、1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用してもよい。これらの中でも、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコールが、前記顔料に対する付着性、及び受像層の耐剥離性の点で好ましい。

【0137】前記媒染剤としては、不動化されているこ とが好ましい。そのためには、ポリマー媒染剤が好まし く用いられる。前記ポリマー媒染剤としては、特開昭4 8-28325号、同54-74430号、同54-1 24726号、同55-22766号、同55-142 339号、同60-23850号、同60-23851 号、同60-23852号、同60-23853号、同 60-57836号、同60-60643号、同60-118834号、同60-122940号、同60-1 22941号、同60-122942号、同60-23 5134号、特開平1-161236号の各公報、米国 特許2484430号、同2548564号、同314 8061号、同3309690号、同4115124 号、同4124386号、同4193800号、同42 73853号、同4282305号、同4450224 号の各明細書に記載がある。特開平1-161236号 50 48

公報の212~215頁に記載のポリマー媒染剤が特に 好適に挙げられる。同公報記載のポリマー媒染剤を用い ると、優れた画質の画像が得られ、かつ画像の耐光性が 改善される。

【0138】前記耐水化剤は、画像の耐水化に有効であり、カチオン樹脂が好適に挙げられる。前記カチオン樹脂としては、例えば、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリン、ポリエチレンイミン、ポリアミンスルホン、ジメチルジアリルアンモニウムクロライド重合物、カチオンポリアクリルアミド、コロイダルシリカ等が挙げられ、これらの中でも、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリンが特に好ましい。前記カチオン樹脂の含有量としては、前記受像層の全固形分に対して1~15質量%が好ましく、3~10質量%がより好ましい。

【0139】前記耐光性向上剤としては、例えば、硫酸 亜鉛、酸化亜鉛、ヒンダードアミン系酸化防止剤、ベン ソフェノン系やベンゾトリアゾール系の紫外線吸収剤等 が挙げられ、これらの中でも、硫酸亜鉛が特に好ましい。

【0140】前記界面活性剤は、塗布助剤、剥離性改良剤、スベリ性改良剤あるいは帯電防止剤として機能する。前記界面活性剤としては、特開昭62-173463号、同62-183457号の各公報に記載されたものが挙げられる。前記界面活性剤の代わりに有機フルオロ化合物を用いてもよい。前記有機フルオロ化合物は、疎水性であることが好ましい。前記有機フルオロ化合物としては、例えば、フッ素系界面活性剤、オイル状フッ素系化合物(例えば、フッ素系界面活性剤、オイル状フッ素系化合物(例えば、ロフッ化エチレン樹脂等)が含まれる。前記有機フルオロ化合物については、特公昭57-9053号(第8~17欄)、特開昭61-20994号、同62-135826号の各公報に記載がある。

【0141】前記その他の添加剤としては、例えば、顔料分散剤、増粘剤、消泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、pH調整剤、マット剤、硬膜剤等が挙げられる。

【0142】前記バックコート層には、白色顔料、水性バインダー、その他の成分が含有される。

【0143】前記白色顔料としては、例えば、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミニウム、ケイソウ土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダルアルミナ、擬ベーマイト、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、加水ハロイサイト、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、スチレン系プラスチックピグメント、アクリル系プラスチックピグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。

【0144】前記水性バインダーとしては、スチレン/

マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。

【O145】前記その他の成分としては、消泡剤、抑泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、耐水化剤等が挙げられる。

【0146】なお、前記記録紙及び記録フィルムにおける構成層(バックコート層を含む)には、ポリマーラテックスな、 す度安定化、カール防止、接着防止、膜のひび割れ防止のような膜物性改良の目的で使用される。前記ポリマーラテックスについては、特開昭62-245258号、同62-110066号の各公報に記載がある。ガラス転移温度が低い(40℃以下の)ポリマーラテックスを前記媒染剤を含む層に添加すると、層のひび割れやカールを防止することができる。また、ガラス転移温度が高いポリマーラテックスを前記バックコート層に添加するとカールを防止することができる。

【0147】本発明のインクジェット記録方式には、特

50

に制限はなく、公知の方法、例えば、静電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、ピエゾ素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド方式(圧力パルス方式)、電気信号を音響ビームに変えインクに照射して放射圧を利用してインクを吐出させる音響インクジェット方式、インクを加熱して気泡を形成し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット(バブルジェット(R))方式等のいずれであってもよい。なお、前記インクジェット記録方式には、フォトインクと称する濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画質を改良する方式や無色透明のインクを用いる方式が含まれる。

# [0148]

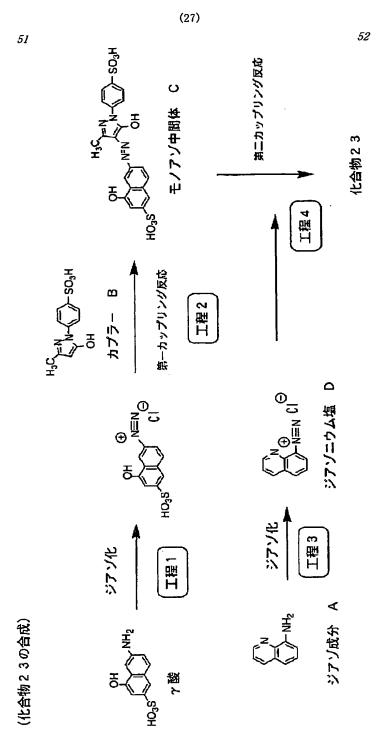
【実施例】以下、本発明を実施例によって説明するが、 本発明は、以下の実施例によって何ら限定されるもので はない。

### (実施例1)

<化合物23の合成>まず、例示化合物として挙げた化 20 合物23(色素23)を、下記工程を経ることにより合成した。

[0149]

【化24】



### 【0150】-工程1-

γ酸4. 0g (17mmol) を水50mlに溶解し、 水酸化ナトリウム、及び亜硝酸ナトリウム1. 38g (21mmol) を加えた。濃塩酸6. 97ml (84 mmol)、水50mlを5℃で攪拌しているところ へ、上記の液を滴下した。そのまま4時間攪拌し、γ酸 のジアゾ液を調製した。

### 【0151】-工程2-

カプラーBを水50mlとメタノール50mlとの混合 解した溶液を滴下した。30分間液に溶解した。次いで、酢酸カリウム11.5g(17 50 塩Dを含むジアソ液を調製した。

 $0\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}\,1)$  を加え、 $5\,\mathrm{C}$ で攪拌しているところに、前記工程 $1\,\mathrm{c}$ 調製した $\gamma$ 酸のジアゾ液を滴下した。 $3\,0\,\mathrm{G}$ 環攪拌し、析出した結晶を濾取、乾燥して、モノアゾ中間体 $C\,\mathrm{e}\,5$ .  $9\,\mathrm{g}$ (収率 $7\,0\,\mathrm{W}$ )得た。

## 【0152】-工程3-

ジアソ成分A0.1g(0.66mmol)を、水50mlに溶解し、提拌しているところへ、亜硝酸ナトリウム0.055g(0.79mmol)を水10mlに溶解した溶液を滴下した。30分間提拌し、ジアゾニウム塩Dを含むジアソ液を調製した。

#### - 工程 4 -

モノアソ中間体CO. 3g (0.59mmol)、水酸 化カリウムO. 32g (5.62mmol)、水50m 1を溶解し、5℃で攪拌しているところへ、前記工程3 で調製したジアゾ液を滴下した。2時間攪拌後、室温で 12時間放置した後、該反応液にアセトンを加え固体を 析出させて濾取した。得られた固体についてセファデッ クスカラムを用いて精製を行い、化合物23を得た。得 られた化合物23について、マススペクトルを測定し構 造の同定を行ったところ、親ピーク (M-1) は、65 8 (ネガティブ) であった。また、得られた化合物23 について、テトラヒドロフラン:水=60:40 (体積 比)の溶液中での25℃におけるPKa(酸解離指数)\*

<化合物30の合成>

54

\*を測定したところ、第1解離は7.9であり、第2解離 は12.6であった。

【0153】<化合物24の合成>酢酸銅(Cu(OC OCH3)2)を用いて、化合物23(色素23)の銅キ レート化を行い、化合物24 (色素24) を合成した。 化合物24 (色素24) を含有するインクジェット用イ ンクを用いた記録画像の反射スペクトルを測定した結果 を、図1に示す。

【0154】<化合物30の合成>ここでは、例示化合 物として挙げた化合物30(色素30)を、下記工程を 経ることにより合成した。

[0155] 【化25】

# 【0156】-工程1-

y酸7. 98g (33. 3mmol)、水67ml、水 酸化ナトリウム1. 47g (36.8mmol)、亜硝 酸ナトリウム2. 42g (36.8 mm o 1) を、室温 下で20分間攪拌し溶解した。濃塩酸14.2ml(1 6. 5 m m o l) 、水 2 0 m l を 氷冷下で攪拌している 50 【 O 1 5 7】 - 工程 2 −

ところに、前述の溶液を15分間かけて滴下した。その 間、反応液の温度は、2℃~4℃であった。4時間攪拌 した後、スルファミン酸を0.2g(2.06mmo 1) 加えて5℃で30分間攪拌し、γ酸のジアゾニウム 塩 (ジアゾニウム塩1) を調製した。

(29)

55

カプラー1 8.5g (31.3 mmol) と、酢酸ナトリウム24.5g (250 mmol) と、水150gとを、氷冷下で攪拌しているところに、工程1で調製したジアゾニウム塩1を含有するジアゾ液を全量15分かけて滴下した。反応温度5 $\mathbb C$ で1時間、 $10\mathbb C$ で1時間反応させた。一晩静置したところ、結晶が析出していた。反応液にアセトニトリル700ml、メタノール40mlを加えて攪拌し、結晶を濾取した。乾燥してアゾ化合物1を10.67g得た(収率63.0%)。

### 【0158】一工程3-

8-アミノキノリン0.72g(5.0mmol)と、水20mlとを氷冷下で攪拌しているところに、濃塩酸2.2ml(25mmol)を加えた。さらに、亜硝酸ナトリウム0.38g(5.5mmol)を水3.8mlに溶解したものを5分間滴下した。氷冷下で2時間反応させた後、スルファミン酸0.049g(5.0mmol)を加えて30分間反応させて、ジアゾニウム塩2を調製した。

# 【0159】-工程4-

アゾ化合物 1 3.0g (5.5mmol)、水210 20ml、ジメチルアセトアミド 70ml、酢酸ナトリウム

4. 6g (56mmol) を氷冷下で攪拌していると\*

<化合物31の合成>

56

\*ころに、ジアソニウム塩2を15分かけて滴下した。2時間反応させた後、室温で一晩静置したところ、結晶が析出していた。反応液にアセトニトリルを1000ml加えて攪拌し結晶を濾取した。粗生成物をセファデックスカラムを用いて精製し、化合物30(色素30)を1.94g得た(収率52%)。得られた化合物30(色素30)についての、重ジメチルスルホキシド中の1H-NMRスペクトル(300MHz)の測定結果を図2に示す。また、得られた化合物30についての、ジメチルホルムアミド中の吸収スペクトルの測定結果を図3に示す。

【0160】 <化合物29の合成>酢酸銅(Cu(OCOCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>)を用いて、化合物30(色素30)の銅キレート化を行い、化合物29(色素29)を合成した。得られた化合物29(色素29)についての、水中の吸収スペクトルの測定結果を図4に示す。

【0161】 <化合物31の合成>ここでは、例示化合物として挙げた化合物31(色素31)を、下記工程を経ることにより合成した。

20 [0162]

【化26】

$$HO_3S$$
— $N$ — $N$ — $N$ — $N$ — $N$ — $N$ 2C

ジアゾニウム塩3

50 化合物2 1.0g(2.9mmol)、りん酸10g

を氷冷下で攪拌しているところに、亜硝酸ナトリウム 0. 21g (3mmol)を5分かけて添加した。その 後5℃で2時間反応させて、ジアゾニウム塩3を調製し た。

### 【0164】-工程2-

アソ化合物1 0.3g(0.577mmol)、ジメチルアセトアミド20ml、水10ml、酢酸ナトリウム0.38g(4.63mmol)を氷冷下で攪拌しているところへ、工程1で調製したジアゾニウム塩3のジアゾ液を15分かけて滴下した。氷冷下で2時間反応さいせた後、室温で一晩静置したところ、結晶が析出していた。反応液にアセトニトリルを1000ml加え攪拌し、結晶を濾取した。粗生成物をセファデックスカラム\*

\*を用いて精製し、化合物31 (色素31) 0、28gを 得た (収率56%)。得られた化合物31 (色素31) についての、水中の吸収スペクトルの測定結果を図5に 示す。また、得られた化合物31 (色素31) の重ジメ チルスルホキシド中における<sup>1</sup>H – NMRスペクトル (300MHz) の測定結果を図6に示す。

58

【0165】 <比較用インクセット101の作製>下記成分に脱イオン水を加えて1リッターとした後、30~40℃で加熱しながら1時間撹拌した。その後KOH10mol/lにてpHを9に調製し、平均孔径0.25μmのミクロフィルターで減圧濾過して、比較用ブラックインクを調製した。

### [0166]

ー比較用プラックイングー	
・ブラック色素 T3	20.0g
・ブラック色素 T5	20.0g
・ブラック色素 T6	20.0g
・ブラック色素 T7	20.0g
・ジエチレングリコール	20 g
・グリセリン	1 2 0 g
・ジエチレングリコールモノブチルエーテル	230g
・2ーピロリドン	80 g
・トリエタノールアミン	17.9g
・ベンソトリアゾール	0.06g
・サーフィノールTG	8.5 g
·PROXEL XL2	1.8 g
• • • • • • • • • • • • • • • • • • •	

【0167】さらに、前記比較用ブラックインクにおける色素及び添加剤を、下記表1に記載の通りに変更することにより、ライトマゼンタインク、マゼンタインク、ライトシアンインク、シアンインク、及びイエローイン 30

クを調製し、表1に示す比較用インクセット101を作 製した。

[0168]

【表1】

(31)

59						60
	ライト マゼンタ	マゼンタ	ライト シアン	シアン	イエロー	ブラック
色髼	T-1	T-1	T-2	T-2	T-3	T-5
	7.0	28.0	8.75	35.0	14.7	20.0
					T-4	T-6
					14.0	20.0
						T-7
ļ						20.0
						T-3
'						20.0
ジェチレングリコール	150	110	130	200	160	20
尿素	37	46	_	_		
グリセリン	130	130	150	180	150	120
トリエチレング・リコール モノフ・チルエーテル	130	140	130	140	130	_
ジェチレングリコール モノフ・チルエーテル	_	_	_	<u> </u>		230
2ーピロリドン			_			80
サフィノール465	12.5	1.5	11.1	9.8		_
サフィノールSTG	_			-	9.0	8.5
トリエタノールアミン	6.9	7.4	6.8	6.7	0.8	17.9
ヘンゾトリアゾール	0.08	0.07	0.08	0.08	0.06	0.06

Proxel XL2 単位: g/L 3.5

2.5

[0169]

【化27】

2.0

2.5

1.8

T – 4

$$SO_3Na$$
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $N=N$ 
 $N=N$ 

[0170]

(33)

63

$$T - 5$$
 $N = N$ 
 $N = N$ 

$$T-6$$
 $H_4NOOC$ 
 $H_4NO_3S$ 
 $H_4NO_3S$ 

T-7 
$$OC_2H_5$$
 OH  $NH_2$   $H_4NOOC$   $C_2H_5O$   $H_4NO_3S$ 

【0171】<インクセット102~124及び126 ~128の作製>前記比較用インクセット101において、ブラックインクに使用している色素を本発明の化合物に変更し、インクセット102~124及び126~128を作製した。各インクセット102~124及び126~128において使用した、本発明の化合物の添加量は、下記表2の括弧内に添加量(g)を示す。

【0172】 <比較用インクセット125の作製>前記

比較用インクセット101において、ブラックインクに 使用している色素を、下記比較色素 a に変更し、比較用 インクセット125を作製した。比較色素 a は、Pol yhedron 11 (13)、1597-1600 (1992)に記載の色素である。

[0173]

【表2】

<i>65</i>		00
インク	使用した色素(化合物)	備考
セット	(添加量 g) T2 (20) T5 (20) T6 (20) T7 (20)	比較例
1 0 1	13 (20) : 13 (20) : 15 (25)	本発明
102	1 (80)	
103	2 (80)	本発明
104	3 (80)	本発明
105	4 (80)	本発明
106	6 (80)	本発明
107	7 (80)	本発明
108	8 (80)	本発明
109	10 (80)	本発明
110	16 (80)	本発明
111	17 (80)	本発明
112	20 (80)	本発明
113	21 (80)	本発明
1 1 4	23 (80)	本発明
115	24 (80)	本発明
116	25 (80)	本発明
117	27 (80)	本発明
118	28 (80)	本発明
119	1 (20), 2 (20), 23 (40)	本発明
120	4 (20) , 6 (20) , 24 (40)	本発明
121	8 (20), 10 (20), 23 (40)	本発明
122	16 (29), 17 (30), 25 (30)	本発明
123	1 (20), 17 (30), 25 (30)	本発明
123	3 (20), 23 (30), 25 (30)	本発明
	10 (20)	比較例
	a (80) 29 (80)	本発明
1 2 6		本発明
1 2 7	30 (80)	本発明
1 2 8	31 (80)	1 44-36-93

比較用色素 a

【0175】 <記録画像の評価>前記インクセット10 1~128を、インクジェットプリンターPM670C (EPSON(株)製)のカートリッジに詰め、同機に てインクジェットペーパーフォト光沢紙EX(富士写真 フイルム(株)製)に画像を記録し、以下の評価を行っ 40 た。評価結果を下記表3に示す。

### 【0176】一色調の評価一

色調の評価としては、前記フォト光沢紙に記録した画像の黒色部分を目視位にて評価し、黒色として好ましい色相領域にあるものを○、黒色として好ましい色相領域にないものを×として、2段階で評価した。

#### 【0177】-紙依存性評価-

画像の紙依存性評価としては、前記フォト光沢紙に形成 した画像と、PPC用上質紙に形成した画像との色調を 目視にて評価し、両画像間の差が小さい場合を〇(良 好)、両画像間の差が大きい場合を×(不良)として、 2段階で評価した。

# 【0178】一耐水性評価一

ン性について評価を行った。

耐水性評価としては、得られた画像を自然乾燥後、10 秒間脱イオン水に浸漬した後、画像の滲みを目視にて評 30 価し、滲みが発生しなかった場合を○(良好)、滲みが 発生した場合を×(不良)として、2段階で評価した。 【0179】画像保存性については、印字サンプルを作 成し、以下の様にして耐光性、暗熱保存性、及び耐オゾ

## -耐光性評価-

耐光性評価としては、印字直後の画像濃度Ciを、X-rite 310にて測定した後、アトラス社製ウェザーメーターを用い、画像にキセノン光(8万5千ルックス)を7日間照射した後、再び画像濃度Cfを測定し、色素残存率Ci/Cf\*100を求め評価を行った。色素残存率について、反射濃度が1、1.5、2の3点にて評価し、いずれの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、2点が70%未満の場合をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとした。

# 【0180】一暗熱保存性評価一

暗熱保存性評価としては、80-15%RHの条件下に 7日間試料を保存する前後で、サンプルの画像濃度を、 X-rite 310を用いて測定し、色素残存率を求 め評価した。色素残存率について、反射濃度が1、1. 50 5、2の3点にて評価し、いずれの濃度でも色素残存率

(35)

67

が90%以上の場合をA、2点が90%未満の場合を B、全ての濃度で90%未満の場合をCとした。

### 【0181】-耐オゾン性評価-

耐オソン性評価としては、オゾンガス濃度が0.5± 0. 1 p p m、室温、暗所に 2 4 時間保存する前後で の、サンプルにおける画像濃度を、X-rite310 にて測定し色素残存率を求め評価した。色素残存率につ\* \*いて、反射濃度が1、1.5、2の3点にて評価し、い ずれの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、2 点が70%未満の場合をB、全ての濃度で70%未満の 場合をCとした。

68

[0182]

【表3】

インク	色調	色調の	耐水性	耐光性	暗熟	耐オゾ	備考
セット	{	紙依存		1	保存性	ン性	
	<u> </u>	性		<u></u>	<del> </del>	<u> </u>	1 11 15 50
101	Α	Α	0	С	В	C	比較例
102	Α	Α	0	A	A	Α	本発明
103	A	A	0	A	Α	Α	本発明
104	Α	A	0	Α ·	Α	A	本発明
105	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
106	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
107	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
108	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
109	A	Α	0	Α	Α	Α	本発明
110	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
1 1 1	Α	A	0	Α	Α	A	本発明
112	Α	Α	0	Α	A	Α	本発明
1 1 3	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
114	Α	Α	0	Α	A	A	本発明
1 1 5	Α	Α	0	A	A	A	本発明
116	Α	Α	0	Α	Α	A	本発明
117	Α	A	0	Α	Α	Α	本発明
118	Α	A	0	A	Α	Α	本発明
119	A	Α	0	Α	Α	Α	本発明
1 2 0	Α	Α	0	A	A	A	本発明
121	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
122	Α	A	0	A	Α	A	本発明
123	Α	A	0 .	A	Α	A	本発明
124	Α	Α	0	Α	Α	Α	本発明
1 2 5	С	Α	0	В	Α	A	比較例
126	A	A	Ō	A	Α	Α	本発明
127	Α	A	0	A	Α	A	本発明
128	Α	A	Ö	Α	Α	A	本発明

【0183】前記表3の評価結果から、公知の黒色色素 T3、T5、T6、及びT7を混合使用した試料101 においては、耐オゾン性、耐光性に劣り、また公知の色 素aを用いた試料125は、黒色を呈さないという結果 が確認された。その一方、本発明の化合物を用いた試料 102~124及び126~128においては、印字試 40 ルな、色味のない黒色を呈し、色素、インク、及びイン 験の結果、いずれも高濃度でニュートラルな黒色を呈 し、各種堅牢性に優れていることが確認された。即ち、 本発明の化合物を含有する実施例のインクは、いずれも 印字性能が優れているとともに、色調も好ましく、紙依 存性が少なく、滲みも発生せず耐水性に優れ、耐光性、 暗熱保存性、耐オゾン性等の画像保存性に優れているこ とが明らかとなった。

【0184】 (実施例2) 実施例1で作製した同じイン クを、インクジェットプリンターBJーF850(CA NON社製)のカートリッジに詰め、同機にて記録画像 50 クを用いることにより、優れた画像性能を有する黒色画

をインクジェットペーパーフォト光沢紙EX(富士写真 フイルム (株) 製) に記録し、実施例1と同様な評価を 行ったところ、実施例1と同様な結果が得られた。

#### [0185]

【発明の効果】本発明は、第一に、高濃度でニュートラ クジェット用インクに要求される各種性能を満足し、安 価、かつ合成が容易である新規な化合物を提供すること ができ、第二に、印字性能が優れているとともに、色調 も好ましく、紙依存性が少なく、滲みも発生せず耐水性 に優れ、耐光性、暗熱保存性、及び耐オゾン性等の画像 保存性に優れた、高濃度の黒色を呈することが可能な、 前記化合物を含有してなる新規な色素、ならびに該色素 を含有してなるインク及びインクジェット用インクを提 供することができ、第三に、前記インクジェット用イン

(36)

69

像を与えるインクジェット記録方法を提供することがで きる。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】 化合物24を含有するインクジェット用イン クによる記録画像の反射スペクトルの測定結果である。

【図2】 化合物30(色素30)についての、重ジメチルスルホキシド中の<sup>1</sup>H-NMRスペクトル (300 MHz) の測定結果である。

【図3】 得られた化合物30についての、ジメチルホ

70

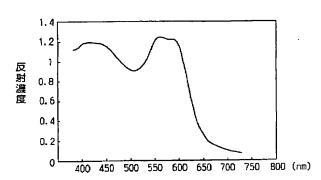
ルムアミド中の吸収スペクトルの測定結果である。

【図4】 化合物29(色素29)についての、水中の吸収スペクトルの測定結果である。

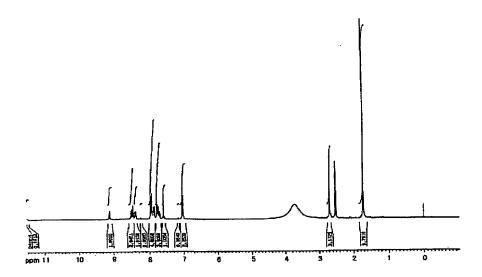
【図5】 化合物31(色素31)についての、水中の 吸収スペクトルの測定結果である。

【図6】 化合物 31 (色素 31) についての、重ジメチルスルホキシド中の $^{1}H-NMR$ スペクトル (300 MHz) の測定結果である。

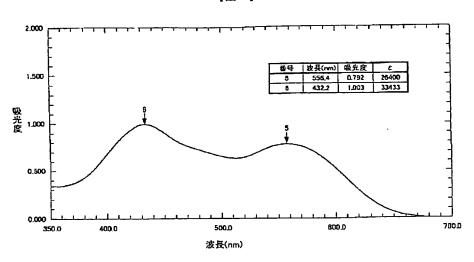
【図1】



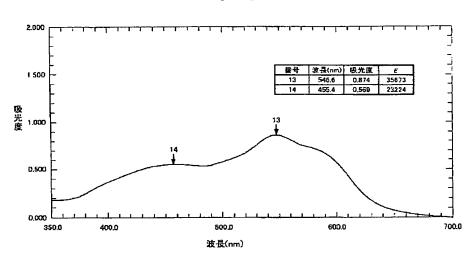
【図2】



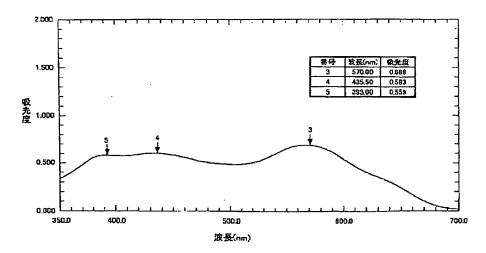




# 【図4】

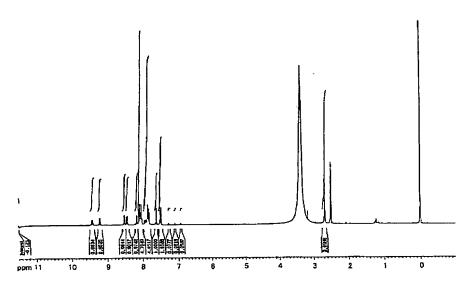


【図5】



(38)

【図6】



### 【手続補正書】

【提出日】平成14年2月28日(2002.2.2.8)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項2

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項2】 下記一般式(I)で<u>表されること</u>を特徴とする色素。

【化1】

### 一般式(1)

前記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。 m及びnは、各々独立に、0又は1を表す。Mは、水素原子又は一価の陽イオンを表す。ただし、A及びBは、同時に1H-ピラゾール-3-イルであることはない。

### 【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0010

【補正方法】変更

【補正内容】

【0010】<2> 下記一般式(I)で<u>表されること</u>

を特徴とする色素である。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0022

【補正方法】変更

【補正内容】

【0022】前記一般式(I)において、A及びBは、各々独立に、アゾ基に炭素原子で結合する一価のヘテロ環基を表す。ただし、A及びBは、同時に1Hーピラゾールー3ーイルであることはない。前記Aで表される一価のヘテロ環基としては、酸素原子、硫黄原子、及び窒素原子から選択される少なくとも一種のヘテロ原子を環内に有する、5員又は6員のヘテロ環が好ましい。その中でも、ジアゾニウム塩の安定性の観点から、芳香族ヘテロ環がより好ましく、ヘテロ環の炭素数が2~30のものがさらに好ましい。前記Aで表される一価のヘテロ環基は、更に別の環で縮環されていてもよく、縮環されたものの中では、5員又は6員の環が縮環したものが好ましい。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0024

【補正方法】変更

【補正内容】

【0024】一方、前記Bで表される一価のヘテロ環基としては、酸素原子、硫黄原子、及び窒素原子から選択される少なくとも一種のヘテロ原子を環内に有する、5 員又は6員のヘテロ環が好ましい。その中でも、芳香族 (39)

ヘテロ環がより好ましく、ヘテロ環の炭素数が2~30 のものがさらに好ましい。前記Bで表される一価のヘテロ環基は、更に別の環で縮環されていてもよく、縮環されたものの中では、5員又は6員の環が縮環したものが好ましい。

### 【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 1 0 9

# 【補正方法】変更

### 【補正内容】

【0109】本発明の色素は、前記一般式(I)で表されることを特徴とする。本発明の色素を含有する着色組成物は、水もしくは、水に可溶な他の物質を更に含んだ水に、前記一般式(I)で表される化合物を溶解することにより調製される。

フロントペー	ジの続き									
(51) Int. Cl.	識別記 <del>号</del>		FΙ					Ŧ	-73-}	*(参考)
C 0 7 D	401/12		C 0 7 D	405/12	2					
	405/12			409/12	2					
	409/12			417/12	2					
	417/12			487/04	1		136	3		
	487/04 1 3 6						1 3 9	9		
	1 3 9						1 4 2	2		
	1 4 2		C 0 9 B	31/28	3					
C 0 9 B	31/28			45/02	2					
	45/02		C 0 9 D	11/00	0					
C 0 9 D	11/00		B 4 1 J	3/04	4		10	1 Y		
(72)発明者	鈴木 真		<b>Fターム(</b>	参考)	2C056	EA13	FC01			
	神奈川県南足柄市中沼210番地	富士写真			2H086	BA55				
	フイルム株式会社内				4C050	AA01	<b>AA07</b>	BB05	BB06	CC04
(72)発明者	大松 禎					CC05	CC08	EE03	EE04	FF02
	神奈川県南足柄市中沼210番地	富士写真				FF03	FF05	GG04	HH04	
	フイルム株式会社内				4C063	AAO1	BB09	CC22	CC61	CC67
						CC82	CC92	DD11	DD22	DD25
						EE10				
					4J039	BC41	BC51	BC73	BC79	BE01
						BE02	BE12	CA06	EA19	GA24